

காலை வணக்கம் அனைவருக்கும் இந்த
 ஐந்தாம் வகுப்பு டி பிளாக் மற்றும் எஃப் பிளாக் உறுப்புகள் க்கு வருக , இன்று நாம் டி பிளாக்
 கூறுகளை முடிப்போம் அடுத்ததாக டி பிளாக்
 உறுப்புகள் பற்றி விவாதிக்கப் போவது
 எந்தவொரு முக்கிய அம்சங்களான நிறங்கள் d block உறுப்பு மற்றும் நாம் அனைவரும் தெரிந்து
 கொள்ள வேண்டியவை மற்றும் மற்ற s மற்றும் p block உறுப்புகளுடன் ஒப்பிடும்போது சில நல்ல
 யோசனைகள் இருக்க வேண்டும் நிகழ்வுகளில் இருந்து
 ஆரம்பித்து, சோடியத்தின் நிறம் என்னவாக இருக்க வேண்டும் என்று நமக்குத் தெரியும்.
 குளோரைடு தூள் அல்லது
 பொட்டாசியம் குளோரைடு பொடி திட நிலையில் இருக்கும் எனவே அவை திடமாக இருக்கும் போது
 இவற்றைப் பற்றி சில நல்ல யோசனைகள் இருக்க வேண்டும், மேலும்
 அவை வெள்ளை நிறத்தில் இருப்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம், இப்போது அவை
 ஏன் வெண்மையாக இருக்கின்றன என்று கேட்டால் அதற்கும் எந்தத் தொடர்பும் இல்லை
 தொடர்புடைய வண்ணம் மற்றும் அவை
 நிறமாக இருந்தால், அவை வெவ்வேறு வண்ணங்களில் இருந்தால் , தெரியும் வரம்பில் நமக்குத்
 தெரியும், எங்களிடம் பல வண்ண
 சேர்க்கைகள் உள்ளன மற்றும் பல விருப்பங்கள் உள்ளன, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில் ஒரு
 குறிப்பிட்ட வரம்பில் உறிஞ்சுதல் நடைபெறுகிறது , அதனுடன் தொடர்புடைய ஆற்றலில் உள்ள
 உறிஞ்சுதல் இருந்தால்
 எலக்ட்ரானிக் ஆற்றல்
 , உலோக அயனிகளின் தொடர்புடைய எலக்ட்ரானிக் அளவுகளை மாற்றும் அனைத்தும்
 அயனிகளாகும்.
 உறிஞ்சுதல் நடந்தால் அதனுடன் தொடர்புடைய uv
 வரம்பு மற்றும் அதற்குரிய வண்ணம் நிற நிறம் என்று
 ங்களைக் காண்
 அதனால் இந்த கலவைகளின் நிறங்கள் அவை நல்ல உலோக
 உப்புகளாக இருந்தாலும் அல்லது அவை கரைசலில் உள்ள அயனிகளாக இருந்தாலும் என்பதை
 நாம் பார்க்கிறோம்.
 கண்ணுக்குத் தெரியும் பகுதியில் நிறமாக இருக்க வேண்டும், ஏனெனில் நம்
 நிறங்களை புலப்படும் வரம்பில் புலப்படும்
 வரம்பில் ங்களை பிறகு அவை தொடர்புடைய கோவலன்ட் சேர்மங்கள் எனவே
 அயனி மற்றும் கோவலன்ட் சேர்மங்கள் இரண்டும் நம்மிடம் இருக்கக் கூடியவை எனவே இவையும்
 உருவாக்கலாம் இது போன்ற
 பல கனிம பொருட்கள் அல்லது கனிம ஆக்சைடு சார்ந்த சல்பைடு உருவாக்கம், ஏனெனில்
 நமக்குத் தெரிந்த அனைத்து தாதுக்களும் தாதுக்களும் கையாளும் நல்ல பொருட்கள்
 எனவே அந்த பொருட்கள் நம் கையில் கிடைத்தால் அந்த பொருளுக்கு ஒளி சென்றால் நாம்
 பார்க்கும் மின்காந்த கதிர்வீச்சின் சில பகுதி
 உறிஞ்சப்படுவதால், நாம் எந்த குறிப்பிட்ட அலைநீளங்களைச் செல்கிறோம்,
 அதனால் பொருள் உறிஞ்சும்
 சில பகுதிகள் நீலப் பகுதி அல்லது பச்சைப் பகுதி அல்லது ஸ்பெக்ட்ரம் எலக்ட்ரானிக்
 ஸ்பெக்ட்ரமின் சிவப்புப்
 பகுதியை தெரியும் வரம்பில் உறிஞ்சிவிடும்,
 அதனால் அவை இழக்கப்படும்.
 அந்த அலைநீளங்கள் உறிஞ்சப்படுவதால் மின்காந்த
 கதிர்வீச்சின் ஒரு பகுதி உறிஞ்சப்படுகிறது, எனவே வேறு சில நிறங்களைக் காண்போம், அதாவது
 பொருட்களுக்கான தொடர்புடைய நிரப்பு நிறத்தைக் காண்போம்,
 எனவே இந்த குறிப்பிட்ட உறிஞ்சுதல்
 புலப்படும் பகுதி மட்டுமல்ல, புலப்படும் பகுதி மட்டுமல்ல, மேலும் uv வரம்பு உறிஞ்சப்பட்டால்
 காணக்கூடிய மற்றும் uv வரம்பில் நடைபெறுகிறது,
 அதனால் நாம் பார்க்பது தொடர்புடைய உறிஞ்சுதல் மற்றும் t அவர்

சொத்து உறிஞ்சும் ஆற்றல் இருக்கும்

அதனால் தொடர்புடைய ஆற்றலை உறிஞ்சுவது இருக்க முடியும்
இந்தக் குறிப்பிட்ட வரம்பில் இந்த உறிஞ்சுதல் நடைபெறுகிறதென்றால்
எலக்ட்ரானிக் ஆற்றலில் ஏற்படும் மாற்றங்களால், நாங்கள் கவனம் செலுத்துவோம்.

எலக்ட்ரானிக் ஆற்றலில் ஏற்படும் மாற்றங்களில் கவனம் அந்த அதிர்வு
அதிர்வு அல்லது மூலக்கூறின் சுழற்சி காரணமாக அல்ல.

எனவே

எலக்ட்ரானிக் ஆற்றலில் மாற்றம் ஏற்பட்டால் குறிப்பிட்ட
விஷயத்தை உறிஞ்சி நிரப்பினால் இதைப் பற்றி நாங்கள் பேசவில்லை.

சில உள்வாங்கப்பட்டுவிட்டன,

அதனால் நாம் எதைப் பெறுகிறோமோ அதற்குத் தொடர்புடைய நிரப்பு
நிறத்தைப் பெறுவோம் ,

அதனால் நாம் நிரப்பு நிறத்தைப் பெறுகிறோம், எனவே

குறிப்பிட்ட அலைநீளம் உறிஞ்சப்படுகிறது மற்றும் அதற்குரிய நிரப்பு நிறம் என்னவாக இருக்க
வேண்டும் என்பதை நாம் அறிந்து கொள்ள வேண்டும்.

தொடர்புடைய எலக்ட்ரானிக் ஆற்றலில் ஏற்படும் மாற்றம்,

எனவே இந்த டி தொகுதி உறுப்புகளில் அவற்றை எலக்ட்ரானிக் ஸ்பெக்ட்ரா என்று அழைக்கிறோம்
ஐந்து d சுற்றுப்பாதைகள் மற்றும் அந்த ஐந்து d சுற்றுப்பாதைகள் உள்ளன என்பதை நாம்
அனைவரும்

அறிவோம் வெவ்வேறு ஐந்து டி சுற்றுப்பாதைகள் மற்றும் அவை சுதந்திர இரும்பு நிலையில்
இருக்கும்போது வாயு நிலை

மற்றும் நாம் அழைக்கும் அனைத்தும் ஒரே ஆற்றல் கொண்டவை அதாவது அவை சிதைந்துவிடும்
எனவே அவை

வாயு நிலையில் ஒரே மாதிரியான ஆற்றலைக் கொண்டிருந்தால் ஆனால் அந்த குறிப்பிட்ட

இனத்திற்குச் சென்றால் அங்கு என்ன உருவாகிறது

ni டி பிளஸ் அல்லது அயர்ன் த்ரீ பிளஸ் என்று கரைசலில் சொல்லுங்கள்.

அந்த அயனிகளை கரைசலில் எடுத்துக்கொண்டால் உப்புகள் மற்றும் தொடர்புடைய

அயனிகளுக்கான வண்ணங்கள்

மற்றும் சில சமயங்களில்

சில சமயங்களில் ஃபெரிக் குளோரைடு உப்பு இருந்தால், அது திட நிலையில் கிடைக்கும்
பொதுவான உப்பு என்பதை நாம் அறிவோம்.

அதனால் நீரேற்றமாகவும் இருக்கலாம் எனவே இந்த உப்பு குறிப்பிட்ட உப்பில் சில நிறங்கள்
இருக்கும்

அதனால் திட நிலை அமைப்பில் என்ன நடக்கிறது முக்கியமானது எனவே உப்புக்கு சில அமைப்பு
இருக்கும்

அதனால் நாம் கொண்டிருக்கும் திட நிலை அமைப்பில் fe3 plus இது வெவ்வேறு

எண்ணிக்கையிலான

குளோரைடு அயனிகளின் கோளங்களால் சூழப்பட்டுள்ளது எனவே குளோரைடு அயனிகள் fe 3

ஐச் சுற்றி இருக்கும் போது

மேலும் இந்த ஐந்து சிதைந்த

d சுற்றுப்பாதைகள் அல்லது ஐந்து சிதைந்த d நிலைகளின் நிலை என்னவாக இருக்கும்

என்பதையும் நாம் புரிந்து கொள்ள வேண்டும்.

இந்த குறிப்பிட்ட வழக்கில் இவை தொடர்புடைய

அயனிகள் எனவே நாம் திட நிலையில் உள்ள அயனிகள் மத்திய

உலோக அயனியைச் சுற்றியுள்ள படிக லட்டியில் உள்ளன, எனவே எங்களிடம் படிக லேட்டிஸ்

உள்ளது மற்றும் லட்டு

இவை அனைத்தையும் சுற்றி இருக்கும்.

சில விளைவு மற்றும் தொடர்புடைய ஆற்றல் அடிப்படையில் d சுற்றுப்பாதைகளின் ஒரு பகுதியாக இருக்கக்கூடிய ஒன்று உள்ளது

மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட திட நிலை

கட்டமைப்பின் வடிவியல் இவை d சுற்றுப்பாதைகளாக இருக்காது என்பதை பார்க்கும் போது அவை இனி சிதைவடையாது,

எனவே இந்த ஐந்து சுற்றுப்பாதைகள் இல்லை சீரழிந்து இரு r

இது மூன்று சுற்றுப்பாதைகள் எனவே ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களை எப்போது ஆய்வு செய்வோம் என்பதை மீண்டும் விரிவாகப் பேசுவோம்,

எனவே இந்த திட நிலை விஷயம் என்னவென்றால் இந்த d சுற்றுப்பாதைகள்

இயற்கையில் சிதைவடையாது இந்த இரண்டு நிலைகளைப் பெற்றால் சில மாறுதல்கள் ஏற்படலாம்

எலக்ட்ரானிக் ஸ்பெக்ட்ராவில் இது போன்ற எலக்ட்ரானிக் டிரான்சிஷன் இந்த டி ஆர்பிட்டல்களில் இணைக்கப்படாத

எலக்ட்ரான் இருந்தால் இந்த டி உறுப்புகள் அல்லது டி பிளாக் உறுப்புகள் அல்லது

முதல் தொடரில் உள்ள மாறுதல் கூறுகள் அவை பல எண்ணிக்கையிலான டி எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டிருப்பதாகக் கூறுகின்றன.

வெவ்வேறு d மட்டத்தில், அவை ஜெல் உள்ளமைவு எலக்ட்ரானிக் உள்ளமைவைக் கொண்டிருக்கின்றன

3 dn எனவே இந்த வெவ்வேறு எண்ணிக்கையிலான எலக்ட்ரான்கள் தரை நிலையை

ஆக்கிரமித்திருந்தால்

ஆற்றல் இந்த குறிப்பிட்ட வரம்பில் தெரியும் அல்லது uv வரம்பில் உறிஞ்சப்படும்

மற்றும் எலக்ட்ரானால் முடியும் d ஆர்பிட்டல்களின்

குறிப்பிட்ட பிளவு காரணமாக ஏற்கனவே நாங்கள் உருவாக்கியுள்ளோம்.

நாங்கள் இரண்டு நிலைகளை உருவாக்கியுள்ளோம்,

அதனால் ஆற்றல்மிக்க மாற்றம் நிகழலாம்

டெல்டா இது டெல்டா மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடையதாக

இருப்பதற்கு நாங்கள் இரண்டு நிலைகளை நாங்கள் உருவாக்கியுள்ளோம், எனவே நாங்கள் இரண்டு நிலைகளை நாங்கள் இரண்டு நிலைகளை உருவாக்கியுள்ளோம்.

நாங்கள் இரண்டு நிலைகளை

நாங்கள் உருவாக்கியுள்ளோம் எங்கள் லாம்ப்டாவின் எனவே இந்த இரண்டு நிலைகளுக்கிடையே உள்ள ஆற்றல் பிரிவினைப் பொறுத்து

, மாற்றத்திற்கான அதிர்வெண்ணையும்

அதற்கான லாம்ப்டா மதிப்பையும் பெறுகிறோம், மேலும் உறிஞ்சுதல் நடைபெறுவதால் இந்த உறிஞ்சுதல் உள்ளது.

அதனுடன் தொடர்புடைய நிரப்பு நிறங்களைப் பெறுங்கள்.

தண்ணீரில் சொல்லுங்கள், இவை அனைத்தும்

ஃபெரிக் அயனி மையத்தைச் சுற்றியுள்ள நீர் மூலக்கூறுகள் என்றால் கரைசலில்

அதனால் நாம் அங்கு பார்ப்பது

நமது அயனியைப் போன்றது மைய உலோகம் அயனி நீர் மூலக்கூறுகளைச் சுற்றி,

இந்த நீர் மூலக்கூறுகள் இரும்பானது முப்பெரும் மின்னூட்டத்தில் இருப்பதால், நீர் மூலக்கூறுகள் இந்த

ஹை ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் இந்த அமைப்பிற்காக ஹோஹ்வின் இந்த அமைப்பில் இருப்பதால் ஜோடி மூலக்கூறுகளைக் கொண்டுள்ளது என்பதை நாம் அறிவோம்.

மேலும் அவர்கள் டெல்டா மைனஸ் மற்றும் டெல்டா

மைனஸ் என்று டெல்டா பிளஸ் மற்றும் டெல்டா பிளஸ் ஆகியவற்றைக் கொண்ட சில சார்ஜ் பிரிப்பைக் கொண்டுள்ளனர், எனவே தொடங்க பிரிப்பு நடைபெறலாம், மேலும் சில இருமுனையை உருவாக்குவோம்,

எனவே இருமுனையை அனைத்தும் மத்திய உலோக அயனி மையத்தை நோக்கி செலுத்தப்படும், அதன் விளைவாக

மீண்டும் திடமான நிலையில் நாம் பார்த்தது

d சுற்றுப்பாதைகளின் தலைமுறை மீண்டும் அகற்றப்படும், அதாவது அவை இனி சிதைவடையாது

, மேலும் வெவ்வேறு ஆற்றல் கொண்ட d சுற்றுப்பாதைகளின் இரண்டு குழுக்கள் இருக்கும் அதனால் நம்மிடம் உள்ளதை மட்டுமே எங்களிடம் உள்ளது

எங்களிடம் இரண்டு குழுக்களும் அடிப்படையில் .

இங்கே உறிஞ்சுதல்

இந்த குறிப்பிட்ட நிறம் என்னவென்றால், இந்த குறிப்பிட்ட நிறத்தில் எத்தனை இந்த நீர் மூலக்கூறுகள் உள்ளன என்பதைக் குறிக்கின்றன.

feoh₂ முழு ஆறு மூன்று கூட்டல் எனவே

அவற்றில் ஆறு ஒரு வழக்கமான வடிவவியலைச் சுற்றியுள்ளன, இது எண்முக இயல்புடையது, அதனால்

இந்த fe₃ ஐச் சுற்றியுள்ள எண்முக அமைப்பு

* * * * * இந்த d ஆர்பிட்டால்களைப்

பிரிக்கலாம்.

இந்த இரண்டு நிலைகளுக்கு இடையே உள்ள நிறம்

இந்த எண்ணைப் பொறுத்தது முக்கியமானது, அதாவது இவை ஆறு

என்பது எண்ணைப் பொறுத்தது மற்றும் வளாகத்தின் வடிவத்தையும் சார்ந்துள்ளது, எனவே மிக

அடிப்படையான அல்லது மிக எளிமையான விஷயம்

அங்கிருந்து நாம் புரிந்து கொள்ளக்கூடியது என்பது நமக்குத் தெரிந்தால் நாம் ஒரு

குறிப்பிட்ட உலோக உப்பைக் கரைக்கும் போது எங்களிடம் ஒரு உலோக அயனி உள்ளது

அயன் உங்களிடம் நிக்கல் குளோரைடு

இருப்பதாக வைத்துக்கொள்வோம் உங்களிடம் ஃபெரிக் குளோரைடு மற்றும் பல இந்த குறிப்பிட்ட

உலோக உப்பு உள்ளது, எனவே அந்த

குறிப்பிட்ட உப்பில் தான் பெரும்பாலானவை திட நிலையில் பிரிக்கப்படலாம் என்பதை நாம்

அனைவரும் அறிவோம்,

அதனால் திட நிலை நிறத்தை நாம் எப்போதும் இருக்க முடியும்

இந்த குறிப்பிட்ட இனத்தைச் சுற்றியுள்ள தொடர்புடைய குழுக்களின் இயல்பு

அதனால் தொடர்புடைய

ஹெக்ஸா எனது ஃபெரிக் மூலக்கூறு மீண்டும் மீண்டும்

நிக்கல் மையத்தைச் சுற்றி ஆறு நீர் மூலக்கூறுகள் இருக்கும்

நாம் நிக்கல் போன்ற ஒரு மிகவும் சிறப்பியல்பு ஒரு வண்ணமயமான வண்ணம் , இது நிக்கல்

போன்ற தண்ணீரால் சூழப்பட்டால், இந்த நீரில்

மூழ்கியிருந்தால், அவை ஆறு லிங்கண்டுகள் உள்ளன

நீர் மூலக்கூறுகள் அனைத்தும் நடுநிலையாக இருப்பதால் m1 சிக்ஸ் கேஷன் , காம்ப்ளக்ஸில்

ஒட்டுமொத்த சார்ஜ் மில்லி சிக்ஸ் டீ பிளஸ் ஆனால்

என்னவாக இருக்க வேண்டும் இந்த லிகண்டின் தன்மை மற்றும்

இந்த லிகண்டின் எண்ணிக்கை மற்றும் வடிவியல் மற்றும் வளாகத்தின் வடிவத்தைப் பொறுத்து

உங்களுக்கு ஒரு குறிப்பிட்ட

வண்ணம் உள்ளது, எனவே இந்த லிகண்டில் இருந்து வேறு சில லிகண்ட்களுக்கு நாம் மாறினால், இது

எல் ஒன்று என்று வைத்துக்கொள்வோம்.

1 ஒன்று முதல் 1 இரண்டு முதல் மூன்று வரை என்ன நடக்கும் என்பதை நகர்த்துகிறோம் அது அதில்

இவை எண்முகமாக இருந்தால்,

எனவே இந்த தசைநார்

இயல்பு பொறுத்து

இந்த லிகண்ட்களின் இயல்பு எண் மற்றும் வடிவம்
எனவே இந்த டெல்டா e அடிப்படையில் இந்த முதல் லிகண்டிற்கு இது டெல்டாவாக இருக்கும்,
இரண்டாவதாக இது டெல்டாவாக
இருக்கும் இது மேலே செல்ல முடியுமா அல்லது கீழே போக முடியுமா என்பதை மாற்றும்
அதற்கேற்ப நிறம் மாறும்
ஆனால் உங்களிடம் உள்ளது டெல்டா இ இரண்டின் பிரிப்பு இதேபோல் மூன்றாவது லிகண்டிற்குச்
சென்றால் நீங்கள் டெல்டா இ தரீ பிரிப்பைப் பெறலாம், எனவே
டெல்டா இ 1 முதல் டெல்டா வரையிலான இந்த ஆற்றல் இடைவெளியைப் பொறுத்து எப்போதும்
போக்கை நாம் அறிந்திருக்க வேண்டும்.

e 2 முதல் டெல்டா e 3
வரை, ஒரு லிகண்டிலிருந்து மற்றொன்றுக்கு மூன்றாவது நிறத்திற்குச் செல்லும்போது, இந்த எல்லா
வண்ணங்களிலும் தொடர்புடைய மாறுபாட்டைக் கொண்டிருக்கலாம்
உங்களுக்கு லாம்ப்டா 2 ஐக்
கொடுக்கும், மேலும் இது உங்களுக்கு லாம்ப்டா 3 ஐக் கொடுக்கும், மேலும் நிறம் மாறும், எனவே
தீர்வு நிறங்கள்
மாறும், எனவே இங்கே நாம் பார்ப்பது என்னவென்றால், வண்ண அயனிகளின் வளர்ச்சிக்கு நாம்
எப்படி செல்கிறோம் என்பதுதான்.

கரைசலில் அயனிகள் இருக்கும்போது
அதனால் அவை சில நிறங்களை உருவாக்கும், இது
உங்கள் s பிளாக் மற்றும் p பிளாக் கூறுகளிலிருந்து வேறுபட்டது, அதாவது சோடியம் குளோரைடு
கரைசலில் இருந்தால் எங்களால் எந்த நிறத்தையும் பார்க்க முடியாது, ஆனால் உங்களிடம்
அதற்குரிய நிக்கல் குளோரைடு இருந்தால் அல்லது
கரைசலில் உள்ள காப்பர் குளோரைடு, நாம் மாற்றும் உலோக அயனி
சேர்மங்களை வரையறுக்கும்போது அதற்குரிய
நிறத்தைப் பெறுகிறோம் es எனவே, அவற்றில் சில தரை நிலையில் இருக்கும் குறைந்த
ஆற்றலிலும்,
சில உற்சாகமான நிலையிலும் இருக்கும், அவை முதல் உற்சாகமான நிலை அல்லது உற்சாகமான
நிலையில் இருக்கும்.

எனவே எலக்ட்ரான் கீழ் d மட்டத்திலிருந்து ஒளியின் அதிர்வெண்ணுடன் தொடர்புடைய அதிக d
அளவு தூண்டுதலின் ஆற்றல்
உறிஞ்சப்படும் அதன் விளைவாக இந்த
உலோக அயனிகள் அனைத்திற்கும் tetravalent vanadium to copper என்று சொன்னால் மிகவும்
சிறப்பியல்பு நிறத்தைக் காணலாம்
அது உங்கள் cbse புத்தகத்திலிருந்து எடுக்கப்பட்டது எனவே தெளிவாக இருந்தால் இந்த
மாற்றத்தை நிறத்தில் பார்க்கவும், இந்த இரண்டு நீல நிறங்களில் ஒரு வித்தியாசம் இருப்பதால்,
இந்த இரண்டு நீல நிறங்களில் ஒரு வித்தியாசம் இருப்பதால், இந்த இரண்டு பச்சை நிறங்களில் ஒரு
வித்தியாசம் உள்ளது
, பின்னர் இந்த இளஞ்சிவப்பு மற்றும் ஒளி இளஞ்சிவப்பு நிறம் மற்றும் மஞ்சள் நிறம், இந்த ஏழு
வண்ணங்களைப் பொறுத்து,
எதில் நிக்கல் சால்ட் நிக்கல் இருந்தால், நாங்கள் இப்போது விவாதித்தபடி எதில் இரண்டு கூட்டல்
உள்ளது என்பதை உடனடியாகச் சொல்லலாம்.

குளோரைடு அல்லது நிக்கல் சல்பேட் அல்லது நிக்கல்
நைட்ரேட் உங்கள் கையில் உள்ளது மற்றும் நீங்கள் அதை தண்ணீரில் மட்டுமே கரைக்கிறீர்கள்
வெவ்வேறு அளவு அயனிகள் இருப்பதால்
சில மாற்றங்கள் இந்த இனங்களில் சிறிது மாற்றங்கள் இந்த நிறம் ஏற்படும் இல்லையெனில் நீங்கள்
வழக்கமான $n+2$ ப்ளஸ் நிறத்தைக் கொண்டிருக்கிறீர்கள் இது மிகவும் இதில் ஒரு நிக்கல்
உப்பைக் கரைசலில் கண்டறியும் ஒரு வழியாகும்,

எனவே தெரியாத தீர்வு நிறம் இருந்தால்

ச கெல் உப்பை

எதிர்வினை விளையாட்டு இந்த நிக்கல் மூலம், ஏனெனில் இந்த கரைசல் சிறிது செறிவூட்டப்பட்டால் நிச்சயமாக அது தசம செறிவில் இருக்கும் ஆனால் நீங்கள் இந்த செறிவைக் குறைத்தால் நிறம் மறைந்துவிடும், மேலும் மேலும் மங்கலான நிறத்தைப் பெறுகிறோம், சில சமயங்களில் அது உங்களுக்கு மிகவும் கடினமாக இருக்கும்.

உங்கள் நிர்வாகக் கண்கள் அந்த குறிப்பிட்ட நிறத்தை அடையாளம் காண தொடர்புடைய நிறமானி அல்லது ஸ்பெக்ட்ரோஃபோட்டோமீட்டரின் உதவியைப் பெறுகிறோம், ஆனால் அது கிடைத்தால் மீண்டும் செய்வோம் ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களை நாங்கள் படிக்கும் போது விரிவாகப் பேசுவோம் எனவே அம்மோனியா இந்த நிறத்தை மாற்றும், சில சமயங்களில் நாம்

சில வினைப்பொருளாக அறியப்படும் ஏதாவது ஒன்றைப் பயன்படுத்தலாம்

சில்வர் நைட்ரேட்டின் கரைசலைச் சேர்ப்பதன் மூலம்

, சில்வர் குளோரைட்டின் மழைப்பொழிவைத் தரும் குளோரைடை அடையாளப்படுத்துவது போன்ற வீழ்படிவைத் தரக்கூடிய அந்த குறிப்பிட்ட ரியாஜென்டைப் பயன்படுத்துவதன் மூலம், நிக்கல் கொடுக்கலாம்.

இந்த நிக்கல் உப்புக்கு

, இது மிகவும் கிணற்றின் தொடர்புடைய மழைப்பொழிவைத் தரும் தண்ணீரில் கரையாத நுண்ணிய வண்ண இனங்கள்

பரவாயில்லை, இந்த குறிப்பிட்ட பகுதியின் அர்த்தம் ஒரு குறிப்பிட்ட

பகுதி உறிஞ்சப்படும்போது, அந்த ஒளியின் நிரப்பு நிறத்தை நாம் எப்போதும் பார்க்கிறோம், எனவே இது

நன்கு அறியப்பட்ட வண்ண சக்கரத்துடன் தொடர்புடையது.

நாம் ஒரு தீர்வு ஒரு தீர்வு என்று ஒரு பொதுவான தீர்வு இருந்தால் நாம் ஒரு தீர்வு சிவப்பு நீல மற்றும் மஞ்சள் மற்றும் நாம் வெறுமனே

வெவ்வேறு வண்ணப்பூச்சுகள் அல்லது நிறங்கள் நிறம் அல்லது நீங்கள் வெறுமனே நீங்கள் என்ன தீர்வு நிறம் என்று பார்க்க வேண்டும் என்று தெரியும்

பெயிண்ட் உங்களுக்கு நிறமாக உள்ளது ஏன் பெயிண்ட் மஞ்சள் நிறமாக இருக்கிறது, அது சில குணாதிசயமான வண்ணங்களைக் கொண்டுள்ளது,

அது சில கனிம சேர்மங்களைப் பற்றி மீண்டும் விவாதிக்கும் மிகவும் பிரகாசமான மஞ்சள் நிறத்தைக் கொண்டுள்ளது, மேலும் கரிம சேர்மமாக

இல்லாவிடில் வேறு ஏதேனும் கலவை இருந்தால் அது கரிமமாக இருக்கலாம் சாயமும்

இதேபோல் சில நீல நிறத்திலும் உள்ளன, அதுவும் கனிமமாக இருக்காது, அதாவது உலோக அயனிகள்

அவற்றின் ஒரே கரிமப் பகுதியும் நிறத்தில் உள்ளது, எனவே இது என்று சொல்லும் சக்கரம் விவ்ஜரில்

எங்களுக்கு ஏழு வண்ணங்கள் உள்ளன, ஆனால் மூன்று அடிப்படை

வண்ணங்கள் உள்ளன என்பதை நாங்கள் அறிந்த தொடர்புடைய கலவை செயல்முறை vivjor

இல் நாம் கலக்கிறது இந்த திட நிறங்களை நேரடியாக

கலந்த கலவையிலிருந்து பெறப்பட்ட வேறு சில வண்ணங்களுடன் ஒரு கருப்பு நிறங்கள்

இந்த திடமான வண்ணங்களைப் பெற்றால், அந்த வழியில் மூன்று பிளஸ்

மூன்று வண்ணங்களைப் பெற்றால்

, உங்கள் வயலிலிருந்து சிவப்பு நிறத்தில் இருந்து உங்கள் வயிற்றில் இருந்து துவங்குகிறது.

vivjor நாம் நகரும் போது, இந்த குறிப்பிட்ட

வண்ணம் அடிப்படையில் சில அளவு பயிற்சியே தவிர மனப்பாடம் அல்ல, ஆனால் நீங்கள் சில பயிற்சிகளை செய்யலாம்

சரி எங்களிடம் சிவப்பு நீலம் மற்றும் பச்சை நிறமும் உள்ளது மேலும் நாங்கள் அதற்குரிய மெஜந்தா மஞ்சள்

மற்றும் சியான் நிறம் மற்றும் எப்படி மின்காந்த நிறமாலையில் வயலட் வரம்பில் இருந்து சிவப்பு

வரம்பிற்குச் செல்லும்போது நிறம் இலிருந்து நகர்கிறது என்று சொல்லுங்கள்
தொடர்புடைய வானவில் என்பதை நாங்கள் அறிவோம்.

வெள்ளை ஒளிக்கு ப்ரிஸம் கொடுக்கப்பட்டால்
அது எப்படி நன்றாகப் பரவுகிறது என்பதைப் பரப்புகிறது.
அது அடிப்படையில்

பரவுகிறது, ஆனால் சில சமயங்களில் இந்த இரண்டு வண்ணங்களைத் தெரிந்துகொள்வதன் மூலம்
ஒரு குறிப்பிட்ட ஆ ஒளியைக் கண்டறிய முடியாது
மேலும் இது சிவப்பு

நிறத்தில் இருக்கும், அதே போல் வயலட் நிறத்தில் இருக்கும், அது ரோஜா சிவப்பு மற்றும் இவை
அனைத்தும் மற்றும் சிலவும்,

சிறிது நீலத்தை கலந்தால், சியான் கிடைக்கும்

சியான் மற்றும் பச்சை உங்களுக்கு வேறு

நிறத்தைக் கொடுக்கும், பின்னர் நிறம் மறைந்து போகிறது,

அதனால் நான்

இ இவ்வளவு

நிறத்தை உங்களுக்கு இப்போது உங்களுக்கு இப்போது சொல்லும்

வண்ணம் கொண்ட வண்ணம்.

நீங்கள் அதை நீர்த்துப்போகச் செய்தால்,

அது உங்களுக்கு ஏதேனும் ஒரு நீர்த்த கரைசல் அல்லது நீர்த்த அல்லது மிகவும் மங்கலான பச்சை

நிறத்தை தருகிறது

, இறுதியில் அது தொடர்புடைய நிறத்திற்குச் செல்கிறது,

அதனால் கண்டறிவது மிகவும் கடினம்.

மீடும் தோற்றம் பொதுவாக பச்சை நிறத்தில் இருப்பதால், சில பகுதி அலைநீள

வரம்பை உறிஞ்சுவதால், ah தொடர்புடைய வண்ண உமிழ்ப்பான் அல்லது

ஸ்பெக்ட்ரோஃபோட்டோமீட்டரைப்

பயன்படுத்தினால் குறிப்பிட்ட அலைநீளத்தை பிரிக்கலாம்

சம அளவு இல்லை எனவே அது நானூறு முதல் நானூறு இருபது விசை இருபத்தி நான்கு

நானோமீட்டர்

நீளம் மட்டுமே ஆனால் இது மிகச் சிறியது .

570 முதல் 585 வரை 15

நானோமீட்டர் நீளம் மட்டுமே இருக்கும் .

கரைசல் இது

போன்றது பச்சை மஞ்சள் அல்லது பச்சை மஞ்சள் நிறம் சில பகுதிகள் உறிஞ்சும் போது

இவை அனைத்தும் ஊதா நீலம் பச்சை மஞ்சள் ஆரஞ்சு சிவப்பு என வகைப்படுத்தப்பட்டுள்ளன,

இவை தொடர்புடைய நிரப்பு நிறங்கள் மற்றும் நாம் அங்கு செல்லும்போது நிரப்பு நிறத்தின்

காரணமாக தொடர்புடைய நிறத்தைப் பெறுகிறோம்,

எனவே சில தீர்வைக் காணும்போது, குறிப்பிட்ட

வண்ணம் எந்த அளவு உறிஞ்சுகிறது என்பதை எப்போதும் பார்க்கிறோம்.

இந்த மதிப்புகளில் தொடர்புடைய உறிஞ்சுதலை நீங்கள் பதிவுசெய்ய விரும்பினால், நாங்கள்

பதிவுசெய்வோம்

அதாவது அம்மோனியாவின் முன்னிலையில் செம்பு அல்லது நிக்கல் போன்ற ஒரு தீர்வு பொதுவாக

நீல நிறமாக இருக்கும்போது

நிச்சயமாக உங்கள் லாம்ப்டா

அலைநீளத்தை அதிகப்பட்சமாக உங்களுக்கு வழங்குகிறது.

குறிப்பிட்ட அலைநீளம்

உறிஞ்சுதல் எனவே எலக்ட்ரானிக் ஸ்பெக்ட்ரமில்

570 முதல் 585 அல்லது சில சமயங்களில் 560 நானோமீட்டர் வரம்பில் நாம் பெறுவது ஸ்பெக்ட்ரம்

எனவே நீலக் கரைசல் கண்டிப்பாக

இந்தக் குறிப்பிட்ட வரம்பில் உறிஞ்சுதலைத் தரும் மஞ்சள் இந்த குறிப்பிட்ட வரம்பில் உங்களுக்குக்

கொடுக்கும்

மற்றும் நீலம் மற்றும் சியான் நீலம் உங்களுக்கு இந்த வண்ணங்களை வேறொரு வண்ணத்தில் கொடுக்கும், எனவே நாங்கள் இப்போது நாங்கள் விவாதித்ததைத் திரும்பப் பார்த்தால் இந்த கலவைகள் என்னவாக உள்ளன, அங்கு வெவ்வேறு உப்புகளின் நிறங்கள் தொடர்புடையவை பற்றி விவாதிக்கின்றன.

நிக்கல் குளோரைடு அல்லது

இரும்புக் குளோரைடு 5 கூட்டல் 5 8 உப்பை எடுத்துக் கொண்டேன், எனவே இவை உங்கள் புத்தகத்தில் உங்கள் புத்தகம் விவாதிக்கும் தீர்வு வண்ணம் இல்லை ஆனால் இந்த வாள்களிலிருந்து அந்த தீர்வுகளை எங்களால் அடையாளம் காண முடிகிறதா என்பதை நீங்கள் இந்த உப்புகளையும் இந்த உப்புகளையும் கரைக்கும்போது இது நிக்கல் சல்பேட் நிக்கல் இருவலன்ட் நிலையில் உள்ளது அதே போல் தாமிரம் செம்பு பிளஸ் டீ நிலையில் உள்ளது மற்றும் இரும்பு இரும்பாக இருந்தால் மூன்று நிலை அல்லது பிளஸ்

டீ நிலையில் இருப்பதால் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையைப் பொறுத்து வெவ்வேறு எண்ணிக்கையிலான இணைக்கப்படாத எலக்ட்ரான்கள் மற்றும் நிறங்கள் அனைத்தும் வித்தியாசமாக இருக்கும், எனவே இந்த ஆறு வண்ண இனங்களில் இரண்டு மூன்று நன்கு அறியப்பட்ட அல்லது நன்கு வரையறுக்கப்பட்ட வெள்ளை நிறம் அல்லது நிறமற்ற இனங்கள் அல்லது வெள்ளைப் பொடியை

சோடியம் குளோரைடு போன்ற தண்ணீரில் கரைக்கும் போது அது எந்த நிறத்தையும் கொடுக்காது.

தீர்வு மற்றும் அது மிகவும் மங்கலான நிறத்தைக் கொண்டுள்ளது, எனவே இடமிருந்து வலமாக ஸ்காண்டியத்திலிருந்து இடமிருந்து வலமாக 3d தனிமங்களை நகர்த்தும்போது இது நிச்சயமாக ஸ்காண்டியம் 3 ஆக்சைடு ஆகும்.

sc203 எனவே ஸ்கேன்டியம் ஆக்சைடு என்பது கண்டிப்பாக வெள்ளை தூள் கலவையாகும் அதேபோல் டைட்டானியம் 4

ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது, இது tio2 ஆகும், இது வெள்ளை வண்ணப்பூச்சுக்கு மிகவும் பயனுள்ள மூலப்பொருள் என்று நாம் அனைவரும் அறிவோம், எனவே டைட்டானியம் ஆக்சைடு பொதுவாக வெள்ளை நிறத்தில் இருக்கும், ஆனால் வெனடியம் வெனடியம் நான்கு மற்றும் வெனடியம் நான்கு கூட்டல் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது.

அடிப்படையில் vo two plus எனவே vo two plus உள்ளது மற்றும் இது வழக்கமான நிறத்தைக் கொண்டுள்ளது, எனவே நீங்கள் கரைக்கும் போது வாழைப்பழ சல்பேட் ஒரு குறிப்பிட்ட வகை நிறத்தை தோற்றுவிக்கும் எனவே இது vanadine சல்பேட் என்றால் என்ன என்பது voso4 என்று எங்களுக்குச் சில யோசனைகளைத் தருகிறது.

நாம் எதைப் பெறுகின்றோமோ, அது v க்குக் கட்டுப்பட்ட v க்கு இரண்டு கூட்டல் கட்டணம் இருப்பதால் நாம் அடிப்படையில்

vo two plus இனங்களைப் பெறுகிறோம், அதாவது vanadil ion

so va நாடியல் அயனிக்கு ஒரு குறிப்பிட்ட நிறம் உள்ளது என்பது தெரிந்தால் கரைந்தால் தெரியும் உப்பின் நிறம்

அதற்குரிய இனங்கள்

இருப்பதை நாம் கண்டறிய முடியும், எனவே இந்த

துண்டு vo two plus

இது வெனடியம் ஐந்து இனங்கள் மற்றும் பிறகு vo four three மைனஸ் இது மற்றொரு

வெனடியம் ஐந்து இனங்கள்

மற்றும் அவை மிகவும் வெளிர் மஞ்சள் நிறத்தைக் கொண்டவை எனவே இந்த அயனிகளுக்கான இந்த அயனி

நிறத்தை அறிந்து இந்த குறிப்பிட்ட vanady1 ion அல்லது தொடர்புடைய vo2 பிளஸ் இனங்கள் எவை உள்ளன என்பதைக் கண்டறியலாம்.

குறிப்பிட்ட ஒன்று எனவே அடுத்தது கண்டிப்பாக ஒரு குரோமியம் உப்பு தான் ஆனால் இரண்டு குரோ4 இல் உள்ள சோடியம் குரோமேட் மற்றும் நாம் அனைவரும் அறிந்தது மிகவும் பிரகாசமான மஞ்சள் நிறத்தில் இருக்கும் வெவ்வேறு உப்பின் குரோமியம் இது ஒரு பெயிண்டாகவும் பயன்படுத்தப்படுகிறது, எனவே இது மஞ்சள் நிறமாகவும் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

சோடியம் மற்றும் குரோமியம் ஆகியவற்றை எங்களுக்கு எழுதுங்கள் orbitals இது d பூஜ்ஜிய அமைப்பாகும், ஆனால் இன்னும் சார்ஜ் பரிமாற்ற மாற்றம் காரணமாக அது அதிக நிறத்தில் உள்ளது எனவே ஆக்சைடு அயனிகள் குரோமியம் மையத்திற்கு சார்ஜ் பரிமாற்றத்திற்கு காரணமாகும் நிலை ஆனால் இது மங்கலான இளஞ்சிவப்பு நிறத்தில் இருப்பதால் கரைசல் நிறம் மிகவும் நட்பான நிறமாக இருப்பதால் சில சமயங்களில் நம் கண்களால் அடையாளம் காண்பது மிகவும் கடினம்.

இந்த குறிப்பிட்ட உப்பு இரும்புச்சத்து சாதாரண உப்பு அல்ல அதாவது ஃபெரஸ் குளோரைடு அல்லது ஃபெரிக் குளோரைடு ஆனால் இதையும் நாம் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும் ஃபெரிக் ஒன்று எனவே அது பொட்டாசியம் ஃபெரிக் சயனைடு எனவே திட நிலையிலும் கரைசலும் மற்ற அனான்கள் இருப்பது நமது பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டைட் போன்ற இனங்களின் தொடர்புடைய நிறத்தை மாற்றும் எனவே பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் அதன் நிறத்தை மாற்றுகிறது.

நிபந்தனை எனவே இதை ஆக்சைடு அளவிலிருந்து மாங்கனீசு நிலைக்கு உயர்த்துவது இந்த நிறத்தை ஒத்ததாகக் கொடுக்கிறது y இங்கேயும் ஃபெரிக் அயனி எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன பிறகு சயனைடுகள் உள்ளன, அது வேறு நிறத்தைக் கொண்டுள்ளது, கோபால்ட் டீ குளோரைடு மிகவும் நிலையான உப்பு கோபால்ட் ஆகும் cocl இரண்டு ஹெக்ஸாஹைட்ரேட் புள்ளி ஆறு மணி இரண்டு ஆ, இதில் நிக்கல் இரண்டு உள்ளது நைட்ரேட் பச்சை நிறத்தில் உள்ளது, பின்னர் தாமிரம் இரண்டு சல்பேட் என்பது நாம் அனைவரும் அறிந்த தாமிரம் இரண்டு பெண்டாஸ் ஹைட்ரேட் என்பது மிகவும் குணாதிசயமான வண்ணம் என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம், எனவே நாம் இங்கு செல்லும்போது தாமிரம் 2 ப்ளஸ் 3d 9 அமைப்பு ஆகும், எனவே அடுத்தது கண்டிப்பாகச் செல்லும்.

துத்தநாக உப்பு நிறமற்ற இனங்களைப் போலவே துத்தநாக உப்பு எனவே துத்தநாகம் இரண்டு சல்பேட் ஹைப்ளா ஹைட்ரேட் z மற்றும் நான்கு ஏழு h2o ஆகியவை நிறமற்றவை, எனவே இது உப்புகள் என்ன, இந்த உப்புகள் எப்படி அடையாளம் காண முடியும் இவற்றின் உதாரணம் இவற்றின் எடுத்துக்காட்டாக, கரைசலில் உருவாகும் சிக்கலான அயனி இனங்கள் மற்றும் இவை அனைத்திற்கும் முக்கியமானவை அவற்றுடன் தொடர்புடைய அக்வஸ் விஷயத்தைத் தவிர, அதாவது நிக்கல் திட நிலையில் உள்ளது அதனால் பச்சை a மற்றும் ஒரு சிறப்பியல்பு பச்சை வகை வண்ணம், எனவே நீங்கள் அதை தண்ணீரில் கரைக்கும் போது, அது ஹெக்ஸா அக்வா நிக்கல் 2 ப்ளஸ் என்று பொருள்படும் சமமான வளாகத்தை உங்களுக்கு வழங்குகிறது, எனவே இந்த அறுகோண நிக்கல் 2 ப்ளஸ் பச்சை நிறத்தில் உள்ளது இது உங்கள் தாமிரத்துடன் ஒப்பிடும்போது நாங்கள் அனைவரும் அறிந்ததே. நீலம் எங்கள் கோபால்ட் 2 ப்ளஸுடன் ஒப்பிடும்போது அது இளஞ்சிவப்பு நிறத்தில் உள்ளது, எனவே அதைக் கரைக்கும் போது வெவ்வேறு லிகண்ட்கள்

இருப்பதால் வெவ்வேறு லிகண்ட்கள் உங்களிடம் இருந்தால், அதன் காரணமாக நிறத்தில் நிறைய மாற்றங்களைக் காண்கிறீர்கள் என்று நாங்கள் உங்களுக்குச் சொன்னோம்.

இந்த நிக்கலின் முன்னிலையில் மட்டுமே நிக்கலை நான்கு லிகண்ட்கள் மூலம் அடையாளம் காண வேண்டும்.

இவை அடிப்படையில் உங்களுக்கு இந்த வண்ணங்களைத் தருகின்றன மேலும் இந்த நிறங்களை சோதனைக் குழாயில் உங்களால் கண்டுபிடிக்க முடிந்தால், உங்கள் கையில் நிக்கல் இருக்கிறதா என்பதை உங்களால் கண்டறிய முடியும்.

உப்புகள் ஒரு நிக்கல் குளோரைடு நீங்கள் அறுகோண வகைகளைப் பெறுவீர்கள், மேலும் நீங்கள் அம்மோனியாவைச் சேர்க்கும் போது அனைத்து நீர் மூலக்கூறுகளும் ஒன்றன் பின் ஒன்றாக அம்மோனியா மூலக்கூறுகளால் மாற்றப்படும், எனவே நிக்கல் சூழல் niO_6 ஒருங்கிணைப்பு கோளத்திலிருந்து ni_6 ஒருங்கிணைப்பு கோளத்திற்கு மாறுகிறது.

அம்மோனியாவில் இருந்து எத்திலினெடியமைன் en வரையிலான இந்த எல்லா விஷயங்களிலும் மாற்றம் என்பது எத்திலென்டியமைனைத் தவிர வேறில்லை.

வடிவியல் மற்றும் அதனால்தான்

நிறமும் வேறுபட்டது எனவே வடிவம் வேறுபட்டது நிறம் வேறுபட்டது மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய

அயனி இப்போது நமது திட நிலை அமைப்பைப் போன்றது இங்கு குளோரைடு அயனிகளால் சூழப்பட்ட திட நிலையில் உள்ள நிக்கல் குளோரைடைப் பற்றி விவாதிக்கிறோம் ஆனால் இங்கேயும் மேலும் குளோரைடு செறிவை நீங்கள் சேர்க்கும் போது தீர்வு, ஹைட்ரோகுளோரிகை நீர்த்துப்போகச் சேர்க்கலாம் அமிலம் ஒன்று ஒன்று ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் அல்லது சோடியம் குளோரைடு அல்லது பொட்டாசியம் குளோரைடு ஆகியவற்றின் நிறைவுற்ற கரைசல் இது உப்பில் உள்ள டெட்ராகுளோரோனிசெல் k_2nc_4 கரைசலில் எவ்வாறு உருவாகிறது மற்றும் அதன் நிறம் என்னவாக இருக்க வேண்டும் என்பதை எங்களுக்குத் தருகிறது.

வண்ணம்

உங்கள் தொடர்புடைய அக்வா இனங்களுக்கு முற்றிலும் மாறுபட்டதாக இருப்பதைப் பார்க்கவும், எனவே இந்த

நிறத்தைப் பொறுத்து இப்போது நாம் பார்த்த மஞ்சள் நிறம் மஞ்சள் நிறமானது

குறிப்பிட்ட வகையின் குரோமியம் கலவையாகும், எனவே இரண்டை எடுத்துக் கொண்டால் இந்த கலவைகள் என்னவென்று எங்களுக்குத் தெரியாது.

ஒரு நல்ல சிவப்பு

படிக கலவை ஆனால் இவை சில கூறுகிறது தானிய அளவுகள் உள்ளன, எனவே இவை இரண்டும் குரோமியம் கம்ப்யூட்டர் இந்த குரோமியம் சேர்மங்கள் இது குரோமேட் மற்றும் இது டைகுரோமேட் எனவே மீண்டும் ஒரு மாற்றம் உள்ளது ஆனால் இவை இரண்டும் மிகவும் பயனுள்ள இனங்கள் ஆகும்.

தாதுக்கள் சாக்ரமைட் தாது.

சோடியம் குரோமேட் இது சோடியம் குரோமேட்

ஆகும்.

லீட் நைட்ரேட் அல்லது லீட் குளோரைடு கரைசலில் ஈய குரோமேட்டைச் சேர்ப்பதன் மூலமும் லீட் குரோமேட்டைத் தயாரிக்கலாம்.

தென்னமெரிக்காவில் காணப்படும் கனிமத் தாது

தென் அமெரிக்காவிலும் பாலைவனப் பகுதியில் அடிப்படையில் அந்த விஷயத்தைப் பெறுகிறோம், ஆனால் நாம் ஆய்வகத்தில் இருந்தால் லேட் க்ரோமேட்டை வேறு நிறத்தில் உருவாக்கினால், இது ஒரு சிறந்த ஆ பெயிண்ட் ஆக பயன்படுத்தப்படலாம், இது குரோம் மஞ்சள் என அறியப்படுகிறது. மஞ்சள்

நிற பெயிண்ட், பள்ளி பேருந்துகளுக்கு இந்த மஞ்சள் நிறத்தில் வண்ணம் தீட்டுகிறோம்.

நமது லீட் குரோமேட்டை ஆய்வகத்தில் உருவாக்கலாம், ஏனெனில்

இது பொதுவான படிக்கங்கள் மற்றும் இவை பூமியில் இருந்து வந்தவை மற்றும் தொடர்புடைய நீர் வெப்ப நரம்பு

இது உருவாகிறது மற்றும் தொடர்புடைய படிக்க வகையின் தன்மையைப் பொறுத்து படிக்க வகை அடிப்படையில் அதன் நிறத்தை மாற்றுவதால், இந்த படிக்கத்தின் அடர்த்தியான பேக்கிங் மற்றும் படிக்கத்தின் தன்மை

ஆகியவை படிக்க அமைப்பும் ஜி.

ஐ.

நீங்கள் இந்த மஞ்சள் நிறத்தில் இருந்து சிவப்பு நிறத்தில் இருந்து முற்றிலும் மாறுபட்ட நிறமாக இருந்தால்,

இது மிகவும் நன்கு அறியப்பட்ட விஷயம் மற்றும் மிகவும் நல்ல நிறமான விஷயம், எனவே இயற்கையாகவே

இந்த குறிப்பிட்ட கலவையைப் பெற முடிந்தால், அதை நம் டைக்ரோமேட் போல அரைத்தால் இதையும் பயன்படுத்தலாம் ஒரு

சிவப்பு நிறமியாக மற்றும் இந்த மஞ்சள் நிறத்தை ஓவியம் வரைவதற்குப் பயன்படுத்தலாம் பள்ளி பேருந்துகளுக்கு தொடர்புடைய ஆ குரோமியோலோ

பெயிண்டிங் சரி, எனவே இது பின்னர் செல்லும் என்று நாம் பார்க்கிறோம், எனவே

இந்த ஃபிளாக் ஒரு பிளாக் கூறுகளுக்குச் செல்லும் முன் இந்த குரோமேட் மற்றும் டைக்ரோமேட்

விஷயம் இப்போது நாங்கள் விவாதிக்கும் விஷயம் என்னவென்றால், நீங்கள் டைக்ரோமேட்டை எப்படிப் பெறுகிறீர்கள், அதாவது அதில் ஒரு குரோமியம் சிஆர் இரண்டு இனங்கள் உள்ளன நான்கு

இரண்டு கழித்தல் என்பது குரோமேஷன் மற்றும் நாம்

டிக்ரோமேட் எனவே குரோமேட் முதல் டைக்ரோமேட் வரை சென்றால் நாம் நகர்த்தலாம் எனவே ci ஏழு இரண்டு கழித்தல் ஆக வேண்டும்

எனவே நீங்கள் குரோமியம் குரோமியம் பொருளைக் கொண்டிருக்கும் இந்த ஒரு டைமெரிக் தயாரிப்பு ஆகும் மற்றும்

அத்தகைய குரோமியம் குரோமியம் பிணைப்பு எதுவும் இல்லை, ஆனால் நீங்கள் அங்கு ஒரு குரோமியம் ஆக்ஸிஜன் குரோமியம்

இணைப்பை வைத்திருக்கலாம் மற்றும் சுவாரஸ்யமாக இது தாதுவுடன் தொடர்புடையது, இது குரோமியம் என்ற பெயரையும் கொண்டுள்ளது, எனவே குரோமைட் தாதுவைக் கையாளலாம்.

fe இரும்பு உள்ளது cr2 4 அது ஒரு குணாதிசயமான நிறத்தையும் கொண்டுள்ளது மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட தாதுவைப் பயன்படுத்தலாம் மேலும் சில அறியப்படாத நடைமுறை வகுப்பு

அல்லது சில பகுப்பாய்வு

வேதியியல் வகுப்புகள் இருந்தால், குரோமியத்தில் குரோமியம் உள்ளதா என்பதை எப்படி அடையாளம் காண்பது

சில இணைவு வினைகள், நீங்கள் அதை எவ்வாறு

இணைக்கலாம், அதாவது நீங்கள் சில இணைவு

எதிர்வினைக்குச் சென்றால், இதை வேறு சில பொடியுடன் சூடாக்கினால்

உருகும் உருகு கிடைத்தவுடன் நீங்கள் சென்றால் உருகும் சில சோடியம் அல்லது பொட்டாசியம் உப்புடன் தொடர்புடைய இணைவு,

இந்த குறிப்பிட்ட சோடியம் அல்லது பொட்டாசியம் உப்புகள்

தண்ணீரில் கரையும் தன்மைக்கு மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம்.

t உருவாகிறது இது தண்ணீரில் கரையக்கூடியது, அதாவது

நாமும் இதைச் செய்ய முடியும், எனவே ஒருமுறை சோடியம் குரோமேட்டை உருவாக்கினால் செய்ய முடியும் h- ஐ ஒவியம் வரைவதற்குப் பயன்படுத்தலாம், எனவே இந்த ஆக்சைடுகளில் பெரும்பாலானவை மிகவும் எளிமையான அமிலமயமாக்கல், ஏனெனில் இதுவும் ஒரு பொதுவான ஆக்சைடு ஆகும்.

நீங்கள் இந்த அமிலத்தைப் பெற்றவுடன், நாங்கள் அடிப்படையில் முயற்சி செய்கிறோம், எனவே நீங்கள் சல்பூரிக் அமிலத்தைச் சேர்த்தவுடன் , சோடியம் அங்கிருந்து சோடியம் சல்பேட்டாக வெளியேற்றப்படும், இது ஆரம்பத்தில் குரோமிக் அமிலத்தை வெளியிடும்.

குரோமிக் அமிலம் ஒன்றுடன் ஒன்று ஒடுக்கப்படும், அதாவது இந்த குரோமேட் Cr^{VI} என்பதால் இவற்றில் சிலவற்றைக் கொண்டிருக்கும் போது , குரோமேட்டில் இடையும் மூலம் பெறுகிறது என்று நாம் அனைவரும் தெரியும்

h பிளஸ் இது புரோட்டானேட் செய்யப்படும் எனவே இந்த இரண்டு துண்டுகள் அதாவது ஒன்று ஓ இடதுபுறம் மற்றும் மற்றொரு ஓ இனங்கள் கொண்ட துண்டுகள் வலப்புறம் இனங்கள் ஒன்றாக ஒடுங்கக்கூடும், எனவே நாம் அங்கிருந்து எச் டீக்ரோ ஃபோர் , அதாவது குரோமிக் அமிலமும் தயாரிக்கப்படலாம் எடுத்துக்கொண்டால், குரோமியம் ட்ரையாக்சைடு நன்கு அறியப்பட்ட அமில ஆக்சைடு அமில ஆக்சைடு என்பது நமக்குத் தெரியும்.

$h_2 CrO_4$

இது மீண்டும் குரோமிக் அமிலம் ஆகும் அந்த கரிம சேர்மங்கள் எனவே தோல் பதனிடுவதற்கும் இதைப் பயன்படுத்தலாம், மேலும் இந்த அனைத்து நோக்கங்களுக்காகவும் இந்த குரோமியம் சில பயனள்ள உபயோகத்தைக் கொண்டுள்ளது,

எனவே அந்த குரோமியத்தை இடதுபுறத்தில் ஓ சரி , அவற்றில் இரண்டை நாம் கருத்தில் கொண்டால், இதுவும் ஒரே மாதிரியாக இருக்கிறது அடுத்த படி அடுத்த படி இதுதான் நாம் இந்த நீர் மூலக்கூறுகளை அகற்றுவதைப் பெறுவோம், எனவே இந்த நீர் மூலக்கூறுகள்

H_2O இல் இருந்து நீக்கப்படலாம் மற்றும் நாம் இந்த இணைப்புடன் முடிவுக்கு வருகிறோம், Chromium ஆக்ஸிஜன் Chromium

இணைப்பு Dichromate இல் Chromium ஆக்ஸிஜன் Chromium இணைப்பு நிறுவப்பட்டது இனங்கள் ஆனால் இதற்கான சாத்தியக்கூறு உங்களிடம் இருக்க முடியாது .

அவை ஒன்றாக இணைகின்றன, எனவே இந்த இரண்டு இனங்கள் மூலம் மட்டுமே இணைவு நிகழ முடியும்

, அதாவது இது ஒன்று எனவே இந்த மற்ற மூன்று பகுதிகள் இந்த இணைப்பிலிருந்து விலகி இருப்பதால்தான் இது உருவாகிறது ஆனால் குரோமியம் ஓ குரோமியம் மற்றும் குரோமியம் ஓ குரோமியம் உருவாகவில்லை

எனவே இது நிச்சயமாக உருவாகாது அங்கு ஏனெனில் இந்த ஒடுக்க வினைக்கான மறுமுனை ஒன்றுக்கொன்று நெருக்கமாக இல்லை

எனவே நாம் அங்கு சென்றதும்

அதாவது அங்கு சோடியம் ஆக உருவாகிறது அதனுடன் தொடர்புடைய ஒன்று சல்பூரிக் அமிலம் சேர்க்கப்படுவதால், உங்களிடம் சோடியம்

குரோமேட் உள்ளது,

அதனால் $Na_2Cr_2O_7$ ஏழு உருவாகிறது மேலும் இந்த சல்பேட் சோடியம் சல்பேட்டாகப் போகிறது

$Na_2Cr_2O_7$

so four மற்றும் இரண்டும் கரைசலில் உள்ளன அதனால் கரைசலில் நாம் அதைப் பெறுகிறோம் அதிக எண்ணிக்கையிலான நீர் மூலக்கூறுகள் அங்கு இருந்து உருவாகின்றன, மேலும் நாங்கள் அங்கிருந்து அதற்கேற்ப ஆவியாதல் செல்கிறோம், எனவே அங்கிருந்து ஆவியாதல் நுட்பம் அடிப்படையில் சோடியத்தின் தொடர்புடைய படிகங்களை டைஹைட்ரேட்டாக உருவாக்குகிறது, எனவே சோடியம் டைக்ரோமேட்டை இங்கிருந்து பிரித்து டைஹைட்ரேட்டாக பிரிக்கலாம்.

இந்த குறிப்பிட்ட செயல்பாட்டின் போது, உங்களிடம் இந்த கரைதிறன் வேறுபாடு உள்ளது என்பதை நாங்கள் அறிவோம், எனவே முதலில் சோடியம் சல்பேட் படிகங்களைக் கொண்ட சோடியம் படிகமானது அதிக கரைதிறன் கொண்ட சோடியம் குரோமேட்டைப் பிரித்தெடுக்க முடியும் என்பதால் கரைசலில் இருக்கும். இது அதிக கரைதிறனைக் கொண்டுள்ளது எனவே கரைதிறன் வேறுபாடு சோடியம் சல்பைட் பிரிக்க உதவும் சோடியம் டைக்ரோமேட்டை வெறுக்கிறோம், எனவே இதை நாங்கள் அடிப்படையில் வெவ்வேறு நோக்கங்களுக்காகப் பயன்படுத்துகிறோம், ஏனெனில் இந்த டைக்ரோமேட் நாம் பயன்படுத்தும் பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட்டை உருவாக்குவதற்கு மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கிறது, எனவே குரோமைட் தாதுவிலிருந்து கிடைக்கும் இரண்டு கோடி ஓ ஏழு இவைகளைச் சேர்ப்பதன் மூலம் CR இரண்டு அல்லது ஏழு ஆகியவை அடிப்படையில் சிவப்பு படிகங்களாகும், எனவே இது பொட்டாசியம் குளோரைட்டின் சூடான மற்றும் செறியூட்டப்பட்ட சூடான மற்றும் செறியூட்டப்பட்ட கரைசல் சேர்ப்பதன் மூலம் மீண்டும் இது உருவாகிறது மற்றும் பொட்டாசியம் குளோரைடு பொட்டாசியத்தை தருகிறது.

அத்துடன் சில அளவு சோடியம் குளோரைடு அங்கு உருவாகும், பின்னர் பிரிப்பு மீண்டும் இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்றைப் பின்பற்றுகிறோம் முதலில் படிகமாக்கும், பின்னர் உசினால் உருவாகும் பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட் g அந்த குறிப்பிட்ட நுட்பம் நாம் அடிப்படையில் பகுதியளவு படிகமயமாக்கலுக்கு செல்கிறோம், எனவே இந்த இரண்டிற்கும் தொடர்புடைய படிகமயமாக்கல் செயல்முறையை நாம் பின்னத்தில் செல்கிறோம், எனவே இவை இந்த குரோமேட் மற்றும் டைக்ரோமேட்டில் உள்ள தொடர்புடைய ஹைக்ஸாவலன்ட் குரோமியம் என்பது நமக்குத் தெரிந்த ஒரு எடுத்துக்காட்டு.

நமது ஹைக்ஸாவலன்ட் சல்பர் நடத்தையைப் போலவே எனவே ஹைக்ஸாவலன்ட் குரோமியம் இதை அளவீட்டுப் பகுப்பாய்வில் தொடர்புடைய முதன்மைத் தரமாகப் பயன்படுத்துவதற்கு மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும், எனவே இது அமில ஊடகத்தில் நாம் என்ன செய்ய முடியும் என்பதை வால்யூமெட்ரிக் பகுப்பாய்வில் முதன்மை நிலையான தீர்வாக இருக்கும். வலுவான அமில நிலை எனவே இந்த அமில நிலை பராமரிக்கப்படுகிறது அதனால் cr2o7 மட்டுமே இருக்கும்

ஒன்றைக் கையாளும் ஏதாவது ஒன்றைக் கையாளும் உள்ள ஒன்றைக் கையாளுகிறது உள் ஒன்றைக் கையாளுகிறது
இரண்டு என்பது ட்ரிவலன்ட்டுக்கு ஹைக்ஸாவலன்ட் எனவே ஆறு எல் எக்ரான் பரிமாற்ற செயல்முறை மற்றும் இது ஒரு புள்ளி மூன்று மூன்று வோல்ட்டின் சில தொடர்புடைய ஈ பூஜ்ஜிய மதிப்பைக்

கொண்டு மட்டுமே அடையப்படுகிறது , இது அமில ஊடகத்தில் மட்டுமே அடையப்படுகிறது, இதனால் அமில ஊடகம் மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும், மேலும் இந்த அளவீட்டு பகுப்பாய்விற்கு 1. 33 வோல்ட்டைப் பெறலாம்.

குரோமியம் 3 ப்ளஸ் என குரோமியத்திற்கு திரும்பவும் , இடது புறத்தில் இதைச் சொல்லவும் எனவே இவை உங்கள் நீர் மூலக்கூறுகளை உருவாக்குகின்றன, எனவே இது ஒரு நல்ல முதன்மையான தரநிலையான தீர்வைக் கொண்டிருப்பதால் இதைப் பயன்படுத்தலாம்.

மேலும் இது படிக்க வடிவியல் பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட்டை நாம் உருவாக்கும் ஒரு படிக்க வடிவம் என்பதால் ஹைக்ரோஸ்கோபிக் அல்லாத அதிக படிக்கத்தை அது உறிஞ்சாது.

தண்ணீரை அதிக நேரம் வைத்திருந்தால் மேலும் இது அதிக படிக்க மற்றும் தூய்மையும் மிக அதிகமாக இருந்தால், அது ti உடன் சிதைவதில்லை நான் காற்றில் மற்றும் காற்றில் ஆக்சிஜனுடன் இருப்பதால், நாங்கள் எதைப் பெறுகிறோம், இது எந்த ஆக்சிஜனேற்றம் எதிர்வினை அல்லது ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனுக்குப் பயன்படுத்தப்படலாம், எனவே உங்கள்

தெரியாத கரைசலில் fe two plus

so fe two plus இருந்தால் நாம் கூம்பு ஃப்ளக்ஸ் மற்றும்

இதை டைக்ரோமேட் மற்றும் இந்த டைக்ரோமேட்டைக் கொண்டு டைட்ரேட் செய்யலாம் ஆ இந்த ப்யூரட்டில் இதை வைத்திருக்கிறோம்

, அதற்குரிய டைட்ரேஷனைப் பெறுகிறோம், அதாவது விஷயம் என்னவென்றால், டைக்ரோமேட் அவர்கள் அறியப்பட்ட செறிவைக் கொண்டிருக்கிறார்கள், எனவே இந்த டைக்ரோமேட் தெரிந்த செறிவைக் கொண்டுள்ளது

என்று சொல்லுங்கள் n மூலம் பத்து இருகுரோமேட் கரைசல் எனவே n மூலம் பத்து இருகுரோமேட் கரைசல்

மூலம் இரும்பின் தொடர்புடைய அறியப்படாத கரைசலை அடையாளம் காண நீங்கள் பயன்படுத்தலாம், எனவே இந்த இரும்பானது

fe 2 பிளஸ் மற்றும் cr 207 க்கு இடையே உள்ள தொடர்புடைய டைட்ரேஷனை நாம் தெரிந்து

கொள்ள வேண்டும் மற்றும் இறுதிப் புள்ளியை எவ்வாறு கண்டறியலாம் மேலும் ஒரு சவாலாக உள்ளது, எனவே குறிகாட்டி என்ன என்பதை நாம் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும் டிக்ரோமேட் கரைசலின் துளி,

அனைத்து இரும்பும் தீர்ந்துவிட்டால், இந்த நிறத்தை மாற்றலாம்

, மேலும் அது இரும்புக் கரைசலை ஊடகத்தில் இருந்து வெளியேற்றப்படுவதன்

மூலம் குறிக்கலாம்

எந்த இரும்பு மாதிரியின் அறியப்படாத செறிவைக் கண்டறியவும், அது எந்த இரும்புத் தாதுவாகவும் இருக்கலாம், அது எந்த இரும்புப் பொருளாக இருக்கலாம்

அல்லது இரும்பு இனங்களைக் கொண்ட வேறு எந்த உயிரினங்களாகவும் இருக்கலாம்

அதனால் இரும்பு மட்டும் அல்ல, ஏனெனில் நாம்

ஆக்சிஜனேற்ற முகவராக டைக்ரோமேட்டைப் பயன்படுத்துவதால் எனவே

மற்ற இனங்களும் இந்த அயோடைடை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய முடியும் அதுபோல் டானிஸ் அயன் sn2 ஐ ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம்.

இந்த எதிர்வினைகள் அதாவது டைக்ரோமேட்டுடனான எதிர்வினைகள் நாம் அனைவரும் அறிந்திருக்க வேண்டும் இது உங்கள் பாடப்புத்தகத்தில் உள்ளது, மேலும் நீங்கள் அதை நன்றாகக் கற்றுக்கொள்ளலாம்

ஆனால் ஒரே விஷயம் என்னவென்றால், இந்த அயோடைடு

ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய மட்டுமே ஆக்சிஜனேற்றுகிறதா இல்லையா

*

ஆக்சிஜனேற்றத் திறன் * உங்கள் ஆக்சிஜனேற்ற முகவர் என்று அறியப்படுகிறது.
எங்களுக்கு இந்த e 0

முக்கியமானது, எனவே இந்த 1.

33 வோல்ட் முக்கியமானது எனவே அயோடைடு அயனிகளை இலவச அயோடினாக மாற்றுவது எவ்வளவு வலிமையானது, ஏனெனில் அயோடின் விடுவிக்கப்படுகிறது, சில சமயங்களில் அது நிறைவுற்றால் திட அயோடின் படிகங்கள் கரைசலில் மிதப்பதைக் காணலாம்.

எனவே இது உள்ளது, ஆனால் இந்த

குறிப்பிட்ட பொருள் மேலும் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய முடியுமா , அதாவது ஆக்ஸிஜனைச் சேர்ப்பது என்பது இறுதியில்

, இது குளோரேட் பெர்குளோரேட் போன்ற அயோடின்

அயனிக்கு ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம் என்பது எங்களுக்குத் தெரியும் தயாரிப்பு மற்றும்

எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற வினைகளின் எண்ணிக்கை sn டீ பிளஸ் ப்ளஸ் இது கண்டிப்பாக

ஸ்டானிக் நிலைக்கு செல்கிறது என்பதை நாம் அறிந்து கொள்ள வேண்டும்.

ur plus மாநில அதேபோல h

two களின் குறைப்பு மற்றும் நாம் அருகருகே தெரிந்து கொள்ள வேண்டும் மற்றொரு சல்பர் தாங்கி கலவை இரண்டு o

மூன்று இரண்டு கழித்தல் இது தியோசல்பேட்டின் அயனி ஆகும் இந்த குறிப்பிட்ட இருகுரோமேட்,

இதனுடன் எப்படி வினைபுரிகிறது மற்றும் அது $h2s$ உடன் எப்படி வினைபுரிகிறது, அதனால்

மூலப்பொருள்

வடிவத்தில் கந்தகத்தின் விடுதலையை உங்களுக்கு வழங்கும் இதற்கு இணையாக,

மிக முக்கியமான மற்றும் பகுப்பாய்விற்கும் முக்கியமான இரண்டு சேர்மங்களை நாம் பெறலாம், அவை

டைக்ரோமேட் போன்றவை பெர்மாங்கனேட் மற்றும் மாங்கனேட் மற்றும் இந்த பெர்மாங்கனேட்

மற்றும் மாங்கனேட் ஆகியவை இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில் நமது குரோமிட்டரைப் போன்ற

தாதுவைக் கொண்டிருக்கலாம்.

இது பைரூலோசைட் மற்றும் இந்த பைரோலோசைட்டை முந்தைய வழக்கில் பயன்படுத்திய

சோடியம் கார்பனேட்டால்

இணைக்க முடியாது.

மீண்டும் உருகும் உருகுதல் இது இரண்டையும் அடையாளம் காண்பதற்கான குறிப்பிட்ட

செயல்முறையாகும்,

அதாவது குரோமியம் மற்றும் மாங்கனீசு இவை சிறப்பு சோதனை அல்லது இணைவு சோதனை

அல்லது உருகலை உருவாக்குவது தொடர்புடைய இனங்களைப் பெறுவதற்கு மிகவும் நேர்த்தியாக

அடையாளம் காண

முடியும்.

கோ அல்லது நோ h அல்லது kno மூன்றின் கலவையை நாம் கோனா மூன்றைப்

பயன்படுத்தலாம், இவை இரண்டும் பொட்டாசியம் அயனியின் தொடர்புடைய விநியோகத்திற்கு

நீங்கள் செல்லலாம், ஏனெனில் பொட்டாசியம் அயனிக்கு சோடியம் அயனியை வழங்க உங்களிடம்

உள்ள கேஷன்கள்

மற்றும் சில அளவு ஆக்ஸிஜன் மற்றும்

இதில் இணைவு செயல்முறை சிறிது வேகமானது எனவே பொட்டாசியம் நைட்ரேட்டுடன்

இணைவது வேகமானது,

எனவே நமது குரோமேட்டைப் போலவே

உருகுகிறது இது பச்சை உருகும் மாங்கனேட்டையும் உருவாக்குகிறது, எனவே பச்சை

உருகுவதைப் பெறுகிறோம், எனவே நாங்கள் தண்ணீரைச் சேர்க்கிறோம்.

குளிர்ந்த

நீர் சேர்க்கப்படுகிறது மற்றும் சிறிது காரம் சேர்க்கப்படுகிறது மற்றும் குறிப்பிட்ட சிறிய

காரமானது அடிப்படையாக இருப்பதால்

இந்த குறிப்பிட்ட பொருள் கார ஊடகத்தில் நிலையானது எனவே நாம் ஒரு பெறுகிறோம் அதனால் அது green உருகினால் பச்சை கரைசல் கிடைக்கும் எனவே இந்த பச்சை கரைசலில் இருந்து நாம் ஆவியாதல் செல்கிறோம், எனவே இந்த ஆவியாதல் என்பது அடிப்படையில் பொட்டாசியத்தைப் பயன்படுத்தினால் அது உங்களுக்கு கே டீ மைனோ ஃபோர் தருகிறது

நீர் உருவாகும் பெர்மாங்கனேட் மற்றும் மாங்கனீசு டை ஆக்சைடு, இதனால் இதை மாற்றலாம் அல்லது மின் வேதியியல் முறையில் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம், எனவே நீர் மூலக்கூறுகளுடன் இவற்றின் இந்த எளிய நேரடி எதிர்வினை இவற்றில் மூன்று நீர் மூலக்கூறுகளுடன் வினைபுரிந்து தொடர்புடைய இனங்களை நமக்குத் தருகிறது

இரண்டு முறை $kmno_4$ plus mno_2

அதனால் மாங்கனீஸின் சில பகுதி இழக்கப்படுகிறது இந்த mno_2 க்கு பின்னால் அதாவது அடர் பழுப்பு நிற mno_4 இரண்டு கலவை கூட்டல் நான்கு koh எனவே இந்த kno_3 நிச்சயமாக எங்கள் டைட்ரேஷன் செயல்முறையைப் போன்றது, அதாவது பெர்மாங்கனோமெட்ரி இதை நாம் செய்யலாம் k_2mno_4 தீர்வு ஆனால்

இது காலப்போக்கில் செறிவை மாற்றும், மேலும் இது மிகவும் தூய்மையானது அல்ல, எனவே இது முதன்மை தரநிலை அல்ல

இது இரண்டாம் நிலை நிலை ard கரைசல் மற்றும் இது மீண்டும் தயாரிக்கப்படலாம், எனவே நீங்கள்

இதை ப்யூரெட் மற்றும் தெரியாத இரும்பு டீ பிளஸ் கரைசலில் எடுக்கலாம், எனவே இரும்பு டீ மட்டும் அல்ல மேலும் பல பொருட்களையும் சேர்த்துக் கொள்ளலாம்.

சோடியம் ஆக்சலேட் அல்லது ஆக்சாலிக் அமிலம் இரண்டில் ஒன்றை n-ன் வலிமையில் சொல்லும் கரைசலில் சில அளவு ஆக்சாலிக் அமிலத்தை அறிந்துகொள்வதன் மூலம் முதன்மை தரநிலை

இந்த fe_2 கூட்டல் $2 fe_3$ ஐ மாற்றுவதற்கு கே அமினோ 4 இன் தொடர்புடைய தரப்படுத்தப்பட்ட தீர்வு

***** **

இனங்கள்* * ஐம்களைக் குறைக்கும் ஆகியவற்றை

அமினோ அமிலம் உடன் தொடர்புடைய தரப்படுத்தப்பட்ட தீர்வைக்

கொண்டு மற்ற எந்த குறைக்கும் இனங்கள் எனவே வேறு ஏதேனும் குறைக்கும் இனங்கள் மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட நிகழ்வின் அர்த்தம் என்னவென்றால், பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் மற்றும் பொட்டாசியம்

பெர்மாங்கனேட் டைட்ரேஷனை அமில ஊடகத்தில் பயன்படுத்தும்போது அதாவது h மற்றும் அதன் e பூஜ்ஜிய மதிப்பு கூட்டல் ஒரு புள்ளி

ஐந்து இரண்டு வோல்ட் ஆனால் மற்ற எல்லா நிகழ்வுகளிலும் எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண் நட்ட

கார ஊடகத்தில் வேறுபடுகிறது, இது உருவாக்கத்தை உருவாக்குவதற்கு இது காரணமாகிறது, அதாவது mno_4 இரண்டு

உருவாக்கம் .

நட்ட

கார அல்லது நடுநிலை ஊடகத்தில் இரண்டு ஆனால் உங்களின் e பூஜ்ஜியம் மதிப்புகள் வித்தியாசமாக இருப்பதால், நைட்ரைட் போன்ற சில முக்கியமான உயிரினங்களுக்கு

இதுவும் ஆக்சிஜனேற்றப்படலாம் மீண்டும் தண்ணீர் இருப்பது மற்றும் இந்த

நீர் நைட்ரேட் இருப்பதால்,

இந்த பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டை நைட்ரேட்டாக மாற்றுவதற்கு இந்த பொட்டாசியம்

பெர்மாங்கனேட்டைப் பயன்படுத்தி, அறியப்படாத நைட்ரைட்டின் செறிவை டைட்ரேட் செய்யலாம், எனவே இது ஒரு பொதுவான உதாரணம்

இந்த இரும்பின் மதிப்பீட்டிற்குப் பதிலாக , அறியப்படாத நைட்ரைட் செறிவையும் நீங்கள் பகுப்பாய்வு செய்யலாம்.

பெர்மாங்கனோமெட்ரி மூலம் தீர்வு சரி மிக்க நன்றி

Prutor@iitk